**ZDROJE ELEKTRICKÉHO NAPĚTÍ**

Jednoduché zdroje U se skládají se vlastně ze dvou plíšků či drátků z různých kovů, umístěných do nějakého vodivého prostředí.

- dva plíšky – hliníkový a měděný ponořte do silně

osolené vody

- citrónový článek – kovovou svorku na papíry a silnější měděný drát zapíchněte kousek od sebe do citronu

První zdroj elektrického napětí byl sestrojen

kolem roku 1800 italským fyzikem A. Voltou,

proto se mu říká **Voltův článek**.

Složení:

- zinková a měděná elektroda

- elektrolytem je roztok H2SO4

Získané napětí je asi 1 V, ale v současnosti se nepoužívá neboť jeho napětí není stálé.

**Salmiakův článek**

- dnes se běžně používá

- je to tzv. suchý uhlíkovozinkový monočlánek …

klasický monočlánek

- při spojení tří dohromady dostaneme plochou baterii

- není zde roztok kyseliny ale salmiaková pasta =

kašovitá směs chloridu amonného

**Akumulátor** – článek s obnovitelným napětím,

- dá se tedy dobít

- nejčastěji se používá olověný akumulátor – elektrody jsou obě z olova,

elektrolytem je opět H2SO4, získané napětí je asi 2,4 V

- spojením několika článků získáme baterii, která se používá např. v dopravních

prostředcích